

This Page Is Inserted by IFW Operations
and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

**As rescanning documents *will not* correct images,
please do not report the images to the
Image Problem Mailbox.**

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number : 09-031404
 (43) Date of publication of application : 04. 02. 1997

(51) Int. Cl. C09D161/12
 B05D 7/14
 C08G 8/16
 C23C 22/07
 C23C 22/10
 // C08G 8/20

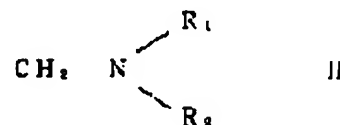
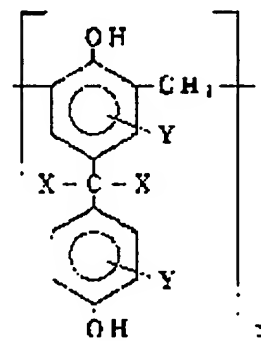
(21) Application number : 07-185604 (71) Applicant : NIPPON PARKERIZING CO LTD
 (22) Date of filing : 21. 07. 1995 (72) Inventor : EBARA RYOJI
 MOTOSAWA MASAHIRO
 AOKI TOMOYUKI

(54) SURFACE TREATING COMPOSITION FOR ALUMINUM-CONTAINING METAL AND TREATMENT OF SURFACE

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a surface treating composition capable of giving a film excellent in corrosion resistance and coating adhesiveness on an aluminum-containing metal material, especially on the surface of a drawn and ironed (DI, aluminum can by bringing the composition to consist of phosphate ion, a titanium compound, a fluorine compound and a specific water soluble resin.

SOLUTION: This surface treating composition for aluminum-containing metal contains 1-200 pts.wt. resin comprising (A) 1-100 pts.wt. phosphate ion, (B) 1-50 pts.wt. zirconium compound (e.g.; zirconium oxide) or a titanium compound (e.g.; titanium hydroxide) based on the weight conversion of Zr atom or Ti atom, (C) 1-200 pts.wt. fluoride (e.g. hydrofluoric acid) based on the weight of F atom and (D) 1-200 pts.wt. resin comprising a water-based polymer of formula I [(n) is 2-50, an average degree of polymerization; X is H, a 1-50 alkyl, etc.; Y is Z group of formula II (R₁ and R₂ are each a 1-10C alkyl or a 1-10C hydroxyalkyl), H, etc.; here, the average of the number of the Z groups bound to each benzene ring is 0.2-1]. In order to contain the ingredient A, e.g. phosphoric acid is used. The pH of the objective composition is preferably 0.8-5.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination] 17. 05. 2002

[Date of sending the examiner's decision
of rejection]

[Kind of final disposal of application
other than the examiner's decision of
rejection or application converted
registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's
decision of rejection]

[Date of requesting appeal against
examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998, 2003 Japan Patent Office

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開平9-31404

(43) 公開日 平成9年(1997)2月4日

(51) Int.Cl. ⁴	識別記号	庁内整理番号	F I	技術表示箇所
C 0 9 D 161/12	PHF		C 0 9 D 161/12	PHF
B 0 5 D 7/14	1 0 1		B 0 5 D 7/14	1 0 1 Z
C 0 8 C 8/16			C 0 8 C 8/16	
C 2 3 C 22/07			C 2 3 C 22/07	
	22/10			22/10

審査請求 未請求 請求項の数6 O L (全 14 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号	特願平7-165604	(71) 出願人	000229597 日本パーカライジング株式会社 東京都中央区日本橋1丁目15番1号
(22) 出願日	平成7年(1995)7月21日	(72) 発明者	江原 良祐 東京都中央区日本橋1-15-1 日本パー カライジング株式会社内
		(72) 発明者	本沢 正博 東京都中央区日本橋1-15-1 日本パー カライジング株式会社内
		(72) 発明者	寄木 智申 東京都中央区日本橋1-15-1 日本パー カライジング株式会社内
		(74) 代理人	弁理士 石田 登 (外3名)

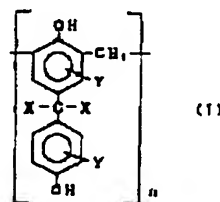
(54) 【発明の名称】 アルミニウム含有金属用表面処理組成物及び表面処理方法

(57) 【要約】

【課題】 Al含有金属材料、特にDIAI合金の表面にすぐれた耐食性、塗料密着性を有する皮膜を形成する。

【解決手段】 1~100重量部のりん酸イオン、1~50重量部のZr又はTi化合物(金属換算)、1~200重量部のフッ化物(F換算)および1~200重量部の下記式(1)の水溶性樹脂を含む組成物を含む水性処理液を、Al含有金属材料表面に例えば浸漬法又はスプレー法により塗布させて、樹脂含有皮膜を形成する。

【化1】

(n=2~50, X=H or C, -C-, アルキル又はC-, -C-, ヒドロキ
レアルキル, Y=H or 式(11)又は(12)の2基:X=-CH₂-, -CH₂-R¹, R² (11), X=-CH₂-, R¹, R²
R¹, R², R³=C₁~C₁₀アルキル又はC₁~C₁₀ヒドロキシアル
キル。R³のベンゼン環に結合している基の平均値=0.1~1)

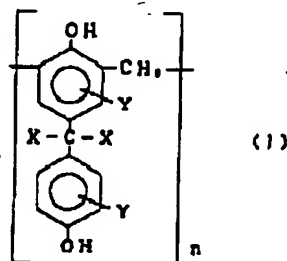
1

【特許請求の範囲】

【請求項1】 1～100重量部のりん酸イオンと、ジルコニウム原子またはチタン原子の重量に換算して1～50重量部のジルコニウム化合物及びチタン化合物の少なくとも1種と、フッ素原子重量に換算して1～200重量部のフッ化物と1～200重量部の下記一般式

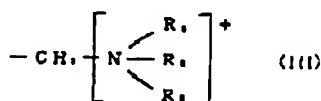
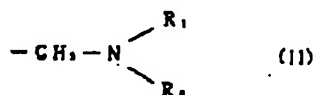
(I)

【化1】



【但し、式(I)において、nは平均重合度2～50を表し、Xは水素原子、C₁～C₄アルキル基、又はC₁～C₄ヒドロキシアルキル基を表し、Yは水素原子又は下記式(II)又は(III)により表されるZ基:

【化2】



を表し、R₁、R₂、およびR₃は、それぞれ他から独立に、C₁～C₄アルキル基、又はC₁～C₄ヒドロキシアルキル基を表し、個々のベンゼン環に結合している前記Z基の数の平均値が0.2～1.0である)により表される水溶性重合体からなる樹脂とを含有することを特徴とするアルミニウム含有金属材料表面処理組成物。

【請求項2】 1～100重量部の酸化剤をさらに含む、請求項1に記載の表面処理組成物。

【請求項3】 前記酸化剤が、過酸化水素および有機ペルオキシ化合物から選ばれた1種以上からなる請求項2に記載の表面処理組成物。

【請求項4】 請求項1に記載のアルミニウム含有金属材料表面処理組成物を含む表面処理液を、アルミニウム含有金属材料の表面に接触させて表面処理し、この処理面を水洗し、乾燥することを特徴とするアルミニウム含有金属材料の表面処理方法。

【請求項5】 前記表面処理液が0.01～1.0g/リットルのりん酸イオンと、ジルコニウム原子またはチタン原子に換算して0.01～0.5g/リットルのジルコニウム化合物またはチタン化合物の少なくとも1種

(2)

特開平9-31404

2

と、フッ素原子に換算して0.01～2.0g/リットルのフッ化物と、0.01～2.0g/リットルの前記一般式(I)で表される水溶性重合体からなる樹脂とを有効成分として含む、かつ、0～5.0のpHを有する、請求項4に記載の表面処理方法。

【請求項6】 前記表面処理液が、さらに0.01～1.0g/リットルの酸化剤を含む、請求項5に記載の表面処理方法。

【発明の詳細な説明】

10 【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明はアルミニウム含有金属、即ちアルミニウム材料及びアルミニウム合金材料(例えばAl-Mn、Al-Mg、Al-Si等の合金)を塗装する前に、この金属材料表面に優れた耐食性と塗料密着性を付与する新規なアルミニウム含有金属材料用表面処理組成物及び表面処理方法に関するものである。本発明が特に効果的に適用される分野はアルミニウムD1缶の表面処理である。即ち、本発明の表面処理組成物及び表面処理方法により、アルミニウム合金板を絞りしご加工(Drawing & Ironing)することにより形成されたアルミニウムD1缶に塗装・印刷を施す前に、この缶の表面に、従来方法に比べ優れた耐食性と塗料密着性、及び缶のコンベヤー移送の円滑化に必要な優れた滑り性(以下単に滑り性という)を付与することができ、

【0002】

【従来の技術】 従来認知のアルミニウム含有金属材料用表面処理液は、クロメートタイプとノンクロメートタイプに大別することができる。クロメートタイプの代表的なものとしては、クロム酸クロメート化成処理とりん酸クロメート化成処理とがあり、前記クロム酸クロメート化成処理は1950年頃に実用化され現在も熱交換器のフィン材などに広く使用されている。このクロム酸クロメート化成処理に用いられる処理液はクロム酸(CrO₃)とフッ化水素酸(HF)を主成分として含む、さらに促進剤が添加されているもので、若干の6価クロムを含有する皮膜を形成することができる。

【0003】 また前記りん酸クロメート化成処理は1945年のU. S. Patent 2,438,877の発明によるものであり、この化成処理液はクロム酸(CrO₃)、りん酸(H₃PO₄)、フッ化水素酸(HF)を含み、形成される皮膜は水和したりん酸クロム(CrPO₄・4H₂O)を主成分として含むものである。この皮膜には6価クロムが含有されないことから、飲料缶のボディーおよび蓋材の塗装下処理などに現在も広く使用されている。しかし、これらのクロメートタイプ表面処理液は有価な6価クロムを含有しているの

で、環境上の問題から6価クロムを含有していない処理液の使用が望まれている。

【0004】 このようなノンクロメートタイプ表面処理

(3)

特開平9-31404

3

の代表的なものとしては、特開昭52-131937号公報に開示の処理液が挙げられる。この処理液はジルコニウムまたはチタン、あるいはこれらの混合物、ホスフェートおよびフッ化物を含有し、且つ、 pH が約1.0~4.0の酸性の水性コーティング溶液である。この化成処理液を用いて処理を行うと、アルミニウム含有金属材料表面上に、ジルコニウムあるいはチタンの酸化物を主成分とする化成皮膜が形成される。しかしながら、ノンクロメートタイプ処理液は、6価クロムを含有しないという利点を有しているが、しかし、クロメートタイプに比べると得られる皮膜の耐食性および塗料密着性が劣るという欠点を有している。

【0005】一方、水溶性樹脂を含み、耐食性及び塗料密着性の付与を目的とする処理液や処理方法としては、特開昭81-91388号公報、特開平1-172408号公報、特開平1-177379号公報、特開平1-177380号公報、特開平2-808号公報、及び特開平2-809号公報などに開示されているものが知られている。これらの処理法は、金属表面を多価フェノール化合物の錯体を含む溶液で処理するものである。しかし、これらの方法ではアルミニウム含有金属材料表面に充分に安定した皮膜を形成することが困難であり、満足した性能(耐食性)を有する皮膜が得られない。また、この多価フェノール化合物の錯体を含む処理方法を改善した特開平4-86671号公報の記載の処理方法においても、その塗料には充分な密着性が得られないものが包含されているという問題を有している。

【0006】現在、アルミニウムD1缶の表面処理には、上記のりん酸クロメート系処理液とジルコニウムを主成分とするノンクロメート系処理液が主に使用されている。一般にアルミニウムD1缶において、ボトム外面は塗装されずに洗剤水道水浸漬による高温殺菌が行われるが、この際に、耐食性が乏しいと水道水中の成分によりアルミニウムが酸化して外観が黒く変色してしまう。この現象は一般に黒変と言われている。

【0007】一方、一部のアルミニウムD1缶では高圧水蒸気殺菌が施されているが、この際、水蒸気によりアルミニウムの酸化物の結晶が成長することによって外観が白く変色してしまうという問題が知られている。この問題を解決するためには、高圧水蒸気殺菌を施されたアルミニウムD1缶のボトム外面を塗膜により保護しなければならない。そこで表面処理により形成される皮膜自身(塗膜)に高い耐食性が要求されている。

【0008】また製缶工程において、缶外面の降着係数が高い場合、缶をコンベヤー移送する際、缶表面の汚れがひどいため、缶が傾転して移送障害の問題を引き起こし易くなる。特に缶の移送性の良し悪しは、缶をプリンターに搬送しようとするときに問題となる。したがって、製缶工業においては、その後に缶表面に塗装されるペイントやインクの密着性に悪影響を与えることなく、缶表

10

面の静摩擦係数を低下させることが重要となってきている。この滑り性を向上させる方法としては、特開昭64-85292号公報の発明が知られている。この方法はりん酸エステル類、アルコール類、一価または多価脂肪酸、脂肪族醇誘導体類およびそれらの混合物から選択された水溶性有機物質を含む金属缶用表面処理剤を用いるものである。この方法では滑り性の向上は認められているが、しかし、得られる皮膜の耐食性および塗料密着性の向上は認められないという問題を有している。また、他滑り性を向上させる方法として、りん酸エステルを使用する特開平5-239434号公報の方法があるが、この方法でも滑り性の向上は認められるが、得られる皮膜の耐食性および塗料密着性の向上は認められないという問題を有している。

【0008】

【発明が解決しようとする課題】本発明は従来技術の有する上記の問題点を解決するためのものであり、具体的にはアルミニウム含有金属材料の表面に、優れた耐食性と塗料密着性を付与することが可能であり、かつアルミニウムD1缶に適用した際に、それら優れた滑り性を付与することが可能な、新規な表面処理組成物および表面処理方法を提供しようとするものである。

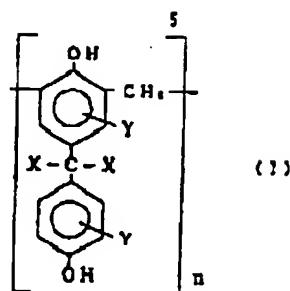
【0010】

【課題を解決するための手段】本発明者らは、従来技術の抱える前記問題点を解決するための手段について鋭意検討した。その結果、特定割合で配合されたりん酸イオンと、ジルコニウム化合物及びチタン化合物の少なくとも1種と、フッ化物と、特定の構造を持つ水溶性樹脂との配合物を含有する表面処理組成物を含む表面処理液をアルミニウム含有金属材料表面に塗布させ、その後、この金属材料の表面処理した付着表面を水洗して加熱乾燥する表面処理方法を採用することによって、優れた耐食性及び塗料密着性を有し、且つ、アルミニウムD1缶に適用した際には、滑り性を向上させる皮膜をアルミニウム含有金属材料表面に形成し得る事を新たに見出し、本発明を完成するに至った。

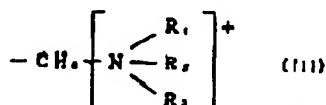
【0011】すなわち、本発明のアルミニウム含有金属材料用表面処理組成物は、1~100重量部のりん酸イオンと、ジルコニウム原子またはチタン原子の重量に換算して1~50重量部のジルコニウム化合物およびチタン化合物から選ばれる少なくとも1種と、フッ素原子重量に換算して1~100重量部のフッ化物と、1~20重量部の下記一般式(1)：

【化3】

50



(但し、式(1)において、 n は平均重合度2~50を
表し、 X は水素原子、 $C_1 \sim C_6$ 、アルキル基、又は C_1
~ C_6 、ヒドロキシアルキル基を表し、 Y は水素原子又は
下記式(II)又は(III)により表されるZ基：
【化4】



を表し、 R_1 、 R_2 、および R_3 は、それぞれ他から独
立に、 $C_1 \sim C_6$ 、アルキル基、又は $C_1 \sim C_6$ 、ヒドロキ
シアルキル基を表し、個々のベンゼン環に結合している
前記Z基の数の平均値が0.2~1.0である]により
表される水溶性重合体からなる樹脂とを含有することを
特徴とするものである。

【0012】本発明の表面処理組成物は、1~100重
量部の酸化剤をさらに含んでもよい。

【0013】本発明の前記表面処理組成物において、前
記酸化剤は、過酸化水素及び有機ペルオキシ化合物から
選ばれた1種以上からなるものであることが好ましい。

【0014】本発明のアルミニウム含有金属材料の表面*

- ・りん酸イオン 1~100重量部
- ・ジルコニウム化合物およびチタン化合物の少なくとも1種 (ジルコニウム原子
換算またはチタン原子の重量に換算) 1~50重量部
- ・フッ化物 (フッ素原子重量に換算) 1~200重量部
- ・式(I)の水溶性樹脂 1~200重量部

【0015】本発明において、前記表面処理組成物を含 40※の各成分の濃度は、下記のように調整される事が好まし
い。表面処理液 (水溶液) が調製される。この表面処理液※

- ・りん酸イオン (0.01~1.0g/リットル)
- ・ジルコニウム化合物およびチタン化合物の少なくとも1種 (ジルコニウム原子
換算またはチタン原子重量に換算) (0.01~0.5g/リットル)
- ・フッ化物 (フッ素原子重量に換算) (0.01~2.0g/リットル)
- ・式(I)の水溶性樹脂 (0.01~2.0g/リットル)

またこの時の表面処理液のpHは、1.0~5.0の範囲
内に調整される事が好ましい。

【0020】本発明の表面処理組成物にりん酸イオンを
含有させるには、りん酸(H₃PO₄)、りん酸ナトリ 50

(4)

特開平8-31404

6

* 処理方法は、前記本発明のアルミニウム含有金属用表面
処理組成物を含む表面処理液を、アルミニウム含有金属
材料の表面に接触させて表面処理し、この処理面を水洗
し、乾燥することを特徴とするものである。

【0015】本発明の表面処理方法において、前記表面
処理液が0.01~1.0g/リットルのりん酸イオン
と、ジルコニウム原子またはチタン原子に換算して0.
01~0.5g/リットルのジルコニウム化合物または
チタン化合物の少なくとも1種と、フッ素原子に換算し
て0.01~2.0g/リットルのフッ化物と、0.0
1~2.0g/リットルの前記一般式(I)で表される
水溶性重合体からなる樹脂とを有効成分として含み、か
つ1.0~5.0のpHを有することが好ましい。

【0016】前記表面処理において、前記表面処理液
が、さらに0.01~1.0g/リットルの酸化物を含
んでもよい。

【0017】

【作用】本発明の表面処理組成物は、りん酸イオンと、
ジルコニウム化合物またはチタン化合物と、フッ化物と
一般式(I)により表される水溶性樹脂を必須成分とし
て含有する酸性処理液である。特に、本発明の表面処理
組成物および表面処理方法に用いられる表面処理液にお
いては、フッ化物と特定構造の水溶性樹脂とが併用され
ていることが重要であって、それによって、表面処理液
を安定化し、且つ得られる化成皮膜の耐食性 (耐風食
性)、塗料接着性および、密着性をともに著しく向上さ
せることができる。更に、前記表面処理組成物に酸化剤
を配合することにより、より短時間に皮膜を形成するこ
とが可能になり、且つ、得られる皮膜により優れた耐食
性を付与することができる。

【0018】本発明の表面処理組成物は、下記成分を下
記の重量割合で含む配合物の水性剤であり、そのpHは一
般に0.8~5.0の範囲内にある。

ウム(Na₂PO₄)、および/又はりん酸アンモニウ
ム((NH₄)₂PO₄)などを使用することができ
る。その配合量は式(I)の水溶性樹脂1~200重量
部に対し、1~100重量部の範囲内にあり、好ましく

7

は2~40重量部である。前記成分配合におけるりん酸イオン配合量が1重量部未満では、得られる表面処理液の反応性が乏しくなるので皮膜が十分に形成されない。また、それが100重量部を超えると、良好な皮膜は形成されるが、その効果が飽和し処理液のコストが高くなり経済的に無駄である。

【0021】本発明の表面処理組成物にジルコニウム化合物およびチタン化合物の少なくとも一種を含有させるには、例えば酸化ジルコニウム、酸化チタンのような酸化物、水酸化ジルコニウム、水酸化チタンのような水酸化物、フッ化ジルコニウム、フッ化チタンのようなフッ化物、硝酸ジルコニウム、硝酸チタンのような硝酸塩を使用できるが、上記以外の水溶性化合物を用いてもよい。これらのジルコニウム又はチタン化合物の配合量は、りん酸イオン1~100重量部に対して、金属重量に換算（ジルコニウム、チタン）して1~50重量部の範囲内にあり、好ましくは、2~8重量部である。この配合量が1重量部未満では表面処理液により皮膜が十分に形成されない。またそれが50重量部を超える多量を用いると、良好な皮膜は形成されるが、その効果が飽和し、コストのみが高くなり経済的に無駄である。

【0022】本発明の表面処理組成物にフッ化物を含有させるには、フッ化水素酸（HF）、フルオロジルコニウム酸（H₂ZrF₆）、フルオロチタン酸（H₂TiF₆）などの酸やそれらの塩（例えばアンモニウム塩、ナトリウム塩など）を使用できるが、特に上記化合物に限定されるわけではない。フッ化物の配合量は、りん酸イオン1~100重量部に対して、フッ素として1~200重量部の範囲が好ましく、特に3~80重量部の範囲が好ましい。この配合量が1重量部未満ではそれから得られる表面処理液の反応性が乏しくなるので皮膜が十分に形成されない。またそれが200重量部を超えると、アルミニウム含有金属材料表面におけるエッチング量が過剰となり皮膜外観が悪くなるので好ましくない。但し、フッ化物の最適含有量は、素材より溶出するアルミニウム濃度に依存するので、このアルミニウム濃度により変動する。これは溶出したアルミニウムをフッ化アルミニウムとして処理液中に安定に存在させるためにフッ化物が必要であるからである。例えば、アルミニウム濃度1.0g/リットルの処理液に対し、それを安定化するために必要なフッ素の量は約2g/リットルである。

【0023】本発明の表面処理組成物中に酸化剤を含有させるには、過酸化水素、有機ペルオキシ化合物、亜硝酸、タングステン酸、モリブデン酸、及びペルオキソ酸（例えばペルオキシリン酸）などの酸、ならびにこれらの塩等を用いることができるが、その種類は上記化合物に限定されない。しかし、この組成物を含む表面処理液の使用後の廃水処理性を考慮すると、酸化剤として過酸化水素を用いることが最も好ましく、次に有機ペルオキシ化合物を用いることが好ましい。表面処理液中にチタ

(5)

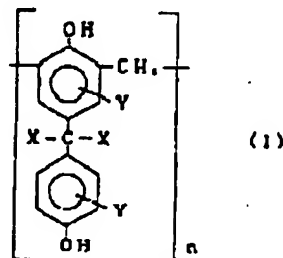
特開平9-31404

8

ニウムが含有される場合において、過酸化水素は、チタニウムと錯化合物をつくり、チタニウム皮膜の形成が阻害されることがあり、この場合には有機ペルオキシ化合物を用いることが最も好ましい。酸化剤はアルミニウム及びアルミニウム合金上におけるジルコニウム皮膜及びチタニウム皮膜の生成反応速度を促進させる働きを有している。酸化剤の配合量は、りん酸イオン1~100重量部に対し、1~100重量部の範囲が好ましく、特に2~50重量部の範囲が好ましい。酸化剤の含有量が1重量部未満ではこれを含む表面処理液による表面処理において反応促進の効果が不十分になる。またそれが100重量部を超える多量に用いても、問題はないが、その効果が飽和してしまい経済的に無駄である。

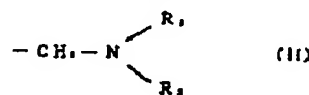
【0024】次に本発明で用いる水溶性樹脂は、下記一般式（I）で示されるオリゴマーを含むオリゴマーである。

【化5】



式（I）において、nは平均重合度2~50を表し、Xは水素原子あるいはC、~C、のアルキル基あるいはヒドロキシアルキル基を表す。また、Yは水素原子またはZ基を表すが、Z基は、一般式（I）の分子中に必ず導入されており、その導入数は個々のベンゼン環1ヶ当たり0.2~1.0個である。Z基は下記（II）式または（III）式で示されるものである。

【化6】



式（II）、および（III）において、R₁、R₂、およびR₃は、それぞれ他から独立にC、~C、のアルキル基あるいはヒドロキシアルキル基を表す。

【0025】上記式（I）の水溶性樹脂において、nの平均値は2~50であり、nの値が2未満では、得られる重合体の分子量が低すぎて、得られる皮膜における耐食性の向上は認められない。また、それが50を超える

50

9

り、実際の使用上に問題を生ずる。Xは、前述のように、水素原子あるいは、 $C_1 \sim C_4$ のアルキル基あるいはヒドロキシアルキル基を表す。Xが C_1 を超えるアルキル基又はヒドロキシアルキル基であると、得られる樹脂がバルキーとなり、立体障害を引き起こすため耐食性に優れた均一で緻密な皮膜が得られない。

【0026】式(1)において、前述のように、Yは水素原子またはZ基を表す。Z基は式(1)の重合体中に必ず導入されており、その導入数は個々のベンゼン環に0.2~1.0個である。換言すれば、式(1)の重合体の各ベンゼン環に結合しているZ基の数の平均値は0.2~1である。例えば、nが10の高分子(ベンゼン環の数は20個)に、10個のZ基が導入されている場合、その導入率は0.5である。導入率が0.2未満では得られる樹脂の水溶性が低く、処理液の安定性が不良になる。また、その導入率が1以上では得られる樹脂の水溶性が過度に高くなり、皮膜を充分に形成しなくなる。Z基中の R_1, R_2, R_3 は $C_1 \sim C_{10}$ のアルキル基あるいはヒドロキシアルキル基である。その炭素原子数が10を超えると得られるZ基がバルキーすぎて得られる皮膜が粗くなり、かつ耐食性が低下するので好ましくない。

【0027】本発明の表面処理組成物に用いられる水溶性樹脂の含有量は、有効成分として、りん酸イオン1~100重量部に対して1~200重量部である。その含有率が1重量部未満では濃度が低すぎるため、アルミニウム含有金属材料表面に安定して皮膜を形成することが困難となる。また、それが200重量部を超えると処理液のコストが高くなり経済的に不利になる。

【0028】本発明の表面処理組成物の pH は0.8~5.0であることが好ましい。また本発明方法において用いられる表面処理液の pH は1.0~5.0であることが好ましい。この pH が1.0未満では、アルミニウム含有金属材料表面に対するエッチング効果が過大となり、このため化成皮膜を形成することが困難となることがある。またそれが5.0を超えると樹脂が析出沈澱しやすくなるために処理液の寿命も短くなり皮膜形成が困難になる。したがって、 pH は1.0~5.0の範囲に制御されることが好ましい。より好ましくは2.0~4.0である。

【0029】本発明方法において表面処理液の pH は、硝酸、水酸化アンモニウムを用いて調整されることが最も好ましい。また、表面処理液中に素材より溶解したアルミニウムイオンが混入すると、樹脂と金属とが結体を形成し、沈澱を生ずる場合がある。このような場合には、処理液にアルミニウム封鎖剤を添加することが有効である。またこの様な場合には、フッ化水素酸を添加してアルミニウムイオンをアルミ・フッ素錯体として封鎖すればよい。フッ化水素酸の過剰な添加は、ジルコニウム及びチタニウムの析出を妨げるので避けなければならない

(6)

特開平9-31404

10

い。またEDTA、Cy-DDTA、トリエタノールアミン、グルコン酸、ヘプトグルコン酸、レウ酸、酒石酸、りん酸および有機ホスホン酸等もアルミニウム封鎖剤として加えることも有効である。

【0030】本発明のアルミニウム含有金属材料の表面処理方法において、前記本発明のアルミニウム含有金属材料の表面に接触させて表面処理し、この処理面を水洗し、乾燥する。このとき、接触温度および時間は適宜に設定することができる。本発明の表面処理方法において、前記表面処理液は0.01~1.0g/リットルのりん酸イオンと、ジルコニウム原子またはチタン原子に換算して0.01~0.5g/リットルのジルコニウム化合物またはチタン化合物の少なくとも1種と、フッ素原子に換算して0.01~2.0g/リットルのフッ化物と、0.01~2.0g/リットルの前記一般式(1)で表される水溶性重合体からなる樹脂とを有効成分として含み、かつ1.0~5.0の pH を有することが好ましい。また、前記表面処理において、前記表面処理液が、さらに0.01~1.0g/リットルの酸化物を含んでいてもよい。

【0031】前記表面処理方法において、前記表面処理液と前記金属材料表面との接触が前記表面処理液中に前記金属材料を2~100秒間浸漬する事により施されてもよい。また、本発明の表面処理方法において、前記表面処理液と前記金属材料表面との接触が、前記表面処理液を、前記金属材料表面に、少なくとも1回スプレーし、前記表面処理液と、前記金属材料表面との接触時間を2~100秒内にコントロールする事によって施されてもよい。

【0032】尚、スプレー処理を行う場合に、処理液が発泡し問題を生ずる場合がある。発泡は装置条件に大きく依存するが、この装置条件の変更で改善し得ない場合には、処理液に消泡剤を添加すればよい。消泡剤の種類には特に限定はなく、後の塗料密着性を損なうようなものでなければ何を用いてもよい。

【0033】次に本発明の表面処理方法について説明する。本発明の表面処理組成物が、本発明方法において用いられる。この時、表面処理組成物が濃縮である場合には、これを所望濃度に希釈し本発明方法に供される。以下に本発明で適用できる表面処理工程の好ましい例をいくつか記す。但し、本発明は、これらの例により制限されるものではない。

【0034】＜表面処理工程＞

(1)DI缶の表面洗浄：脱脂（酸系、アルカリ系、溶剤系のいずれでもよい）

処理温度：40~80℃

処理方法：スプレー

処理時間：25~60秒

(2)水洗

11

(3) 表面処理 (本発明表面処理液の適用)

処理温度: 25~80℃

処理方法: スプレー

処理時間: 15~100秒

(4) 水洗

(5) 脱イオン水洗

(6) 乾燥

【0035】<表面処理工程2>

(1) D1缶の表面洗浄: 脱脂 (酸系、アルカリ系、溶剤系のいずれでも良い)

処理温度: 40~80℃

処理方法: スプレー

処理時間: 25~60秒

(2) 水洗

(3) 化成処理 (りん酸塩表面処理剤使用)

処理温度: 25~80℃

処理方法: スプレー

処理時間: 8~30秒

(4) 表面処理 (本発明表面処理液の適用)

処理温度: 25~60℃

処理方法: スプレー

処理時間: 2~30秒

(5) 水洗

(6) 脱イオン水洗

(7) 乾燥

【0036】<表面処理工程3>

(1) D1缶の表面洗浄: 脱脂 (酸系、アルカリ系、溶剤系のいずれでも良い)

処理温度: 40~80℃

処理方法: スプレー

処理時間: 25~60秒

(2) 水洗

(3) 化成処理 (りん酸塩表面処理剤使用)

処理温度: 30~50℃

処理方法: スプレー

処理時間: 8~30秒

(4) 水洗

(5) 化成処理 (本発明表面処理液の適用)

処理温度: 25~60℃

処理方法: スプレー

処理時間: 2~30秒

(6) 水洗

(7) 脱イオン水洗

(8) 乾燥

【0037】本発明表面処理方法において、表面処理液と、金属材料表面との接触は、浸漬法、又はスプレー法により行われる。処理温度に制限はないが、D1缶の場合には25~80℃であることが好ましい。

【0038】本発明方法において、接触時間に制限はないが表面処理液中に金属材料が浸漬される場合、その処

(7)

特開平9-31404

12

理時間は2~100秒であることが好ましく、より好ましくは3~50秒である。浸漬処理時間が2秒未満では処理液と金属材料表面が十分に反応せず、耐食性の優れた皮膜は得られないことがある。またこれが100秒を超えても得られる化成皮膜の性能の向上は見られない。特に好ましい処理時間は5~20秒の範囲である。

【0039】本発明方法において、処理液を金属表面にスプレーし、両者を接触させる場合、処理液が連続してスプレーされると、金属表面と、処理液層との界面近傍におけるpH上昇が起きにくくなり皮膜が十分に形成されなくなることがある。このため、1~5秒の間隔をおいて2回以上の間欠スプレーを施すことが好ましい。

【0040】前記表面処理工程2、または3を適用する場合、その処理時間は2~30秒が適当である。処理時間が2秒未満では表面処理液と金属表面の反応性が乏しく、耐食性の優れた皮膜は形成されない。また30秒を超える時間処理を行っても性能の向上は認められない。特に好ましい接触時間は、5~15秒の範囲である。前記表面処理工程2または3の様な2段階処理で使用できる

20 化成処理剤 (りん酸塩処理剤) としては、公知のアルミニウム化成処理剤が適用できる。具体的には特公昭52-131937号公報、および特公昭57-39314号公報等に記載されている化成処理液が挙げられる。これらの化成処理液に本発明の効果を阻害する成分を含まない場合は、化成処理後に水洗をすることなく直ちに本発明の処理を行う事ができる。また化成処理後に本発明の効果を阻害する成分を含む場合は、化成処理後に水洗を行ってから本発明の表面処理を施す事が好ましい。なお本発明処理方法によってアルミニウム含有金属材料表面上に形成される表面皮膜の付着量は、ジルコニウム原子またはチタン原子の重量に換算して5~20mg/m²であることが好ましい。それが8mg/m²未満では得られる皮膜の耐食性が不十分になることがあり、またそれが20mg/m²を超えると得られる皮膜の塗料密着性が不十分になることがある。

【0041】

【実施例】本発明の表面処理液に関し、下記に幾つかの実施例を挙げ、その有用性を比較例と対比して詳しく説明する。

40 【0042】1. 供試材

アルミニウム板をD1加工して作製したアルミニウムD1缶を、酸性脱脂剤 (登録商標バルクリーン500、日本パーカライジング株式会社製) の加熱水溶液を用いて洗浄にした後、表面処理に供した。

【0043】2. 評価方法

<耐食性>アルミニウムD1缶の耐食性は、耐黒腐性と耐シトルト性により、下記のように評価した。

<1>耐黒腐性

表面処理されたアルミニウムD1缶を、煮沸した水道水に30分間浸漬し、それにより発生した変色 (黒変) の

13

(3)

特開平9-31404

氏合を目視により判定した。上記の試験結果において、「黒変なし」を○、「一部黒変」を△、「全面黒変」を×で示した。

(2) 耐レトルト性

表面処理されたアルミニウムD1缶を、121℃の高压蒸気中に30分間放置し、その後のレトルト性を評価した。上記試験結果において、「白変なし」を○、「一部白変」を△、「全面白変」を×で示した。

【0044】＜潤滑性＞図1に示すような缶捲り性試験機の傾斜板上に、表面処理を施した多数のアルミニウムD1缶1を、その3缶の内の2缶のボトム側が正面を向く様に固定して、その上に残りの1缶を、その開口部側が正面を向く様にセットした。この状態で、傾斜板2をモーター3により一定速度(3°/sec)で傾斜させ、アルミニウム缶1が落下するまでに要した時間から、傾斜角度を求め静摩擦係数を算出した。上記試験結果において静摩擦係数が「1.0未満」を○、「1.0以上1.5未満」を△、「1.5以上」を×で示した。

【0045】＜塗料密着性試験＞塗料密着性は、表面処理されたアルミニウム缶の表面に、エポキシ系塗料の缶用塗料を塗膜厚5~7μmに塗装し、215℃で4分間焼付け、評価面にカッターナイフで垂直目カット(2mm×

14

*×2mm×100個)をいれ、セロテープ剥離試験を行って評価した(1次密着性)。その後、下記に示す組成の沸騰したモデルジュース試験液に80分間浸漬後、再度セロテープ剥離試験を実施した(2次密着性)。尚、密着性評価は塗膜剥離の有無で評価した。

モデルジュース液組成

塩化ナトリウム(5g)

クエン酸(5g)

脱イオン水により全量を1リットルとした。

10 【0046】表施例1

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、市販のアルミニウムD1缶用りん酸ジルコニウム系表面処理液(登録商標アロジン404、日本パーカライジング株式会社製)を35℃に加熱して20秒間スプレー処理を行った後、これに下記組成の表面処理液1を35℃に加熱して10秒スプレー処理した。次にこれを水道水で水洗し、さらに3000.000Ωcm以上の抵抗を有する脱イオン水で10秒間スプレーした後、これを200℃の熱風乾燥炉内で2分間乾燥した。その後、このアルミニウムD1缶の耐食性、密着性を前記方法により評価した。

【0047】

表面処理液1の組成

・75%りん酸(H_3PO_4)

138ppm(PO_4 :100ppm)

・20%フルオロジルコニウム酸(H_2ZrF_6)

1137ppm(Zr :100ppm)

・20%フッ化水素酸(HF)

235ppm(F:270ppm)

・水溶性樹脂

500ppm

式(I)において

$n=5$

x =水素原子

$y=-CH_2, N(CH_2)_2,$

$pH3.0$ (硝酸およびアンモニア水により調整)

評価結果を表1に示す。

【0048】実施例2

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、市販のアルミニウムD1缶用りん酸ジルコニウム系表面処理液(登録商標アロジン404、日本パーカライジング株式会社製)を35℃に加熱して20秒間スプレー処理を行った後、と※

※れに下記組成の表面処理液2を35℃以上に加熱して10秒間スプレー処理した。次にこれを実施例1と同様に水道水により水洗し、脱イオン水により洗浄し、熱風乾燥した。その後、アルミニウムD1缶の耐食性、密着性を前記方法により評価した。

【0049】

表面処理液2の組成

・75%りん酸(H_3PO_4)

138ppm(PO_4 :100ppm)

・20%フルオロジルコニウム酸(H_2ZrF_6)

459ppm(Zr :40ppm)

・20%フッ化水素酸(HF)

210ppm(F:90ppm)

・水溶性樹脂(表面処理液1に用いられたものと同じ)

750ppm

・ $pH3.0$ (硝酸とアンモニア水により調整)

評価結果を表1に示す。

【0050】実施例3

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、市販のアルミニウムD1缶用りん酸ジルコニウム系表面処理液(登録商標アロジン404、日本パーカライジング株式会社製)を35℃に加熱して20秒間スプレー処理を行った後、と 50

れに下記組成の表面処理液3を45℃に加熱して5秒間スプレー処理を行った。次にこれを実施例1と同様に水道水により水洗し、脱イオン水により水洗し、熱風乾燥した。その後、アルミニウムD1缶の耐食性、密着性を、前記方法により評価した。

【0051】

(9)

特開平9-31404

15

16

表面処理液3の組成

- ・75%りん酸 (H_3PO_4) 413ppm (PQ : 300ppm)
- ・20%フルオロチタン酸 (H_2TiF_6) 683ppm (Ti : 40ppm)
- ・20%フッ化水素酸 (HF) 262ppm (F : 100ppm)
- ・水溶性樹脂 (表面処理液1に用いられたものと同じ) 750ppm
- ・pH3.0 (硝酸とアンモニア水により調整)

評価結果を表1に示す。

【0052】実施例4

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、市販のアルミニウムD1缶用りん酸ジルコニウム系表面処理液 (登録商標 アロジン404、日本バーカライジング株式会社製) を35℃に加温して20秒間スプレー処理を行った後、と*

※これに下記組成の表面処理液4を50℃に加温して30秒間浸漬処理を行った。次にこれに実施例1と同様に水道水により水洗し、脱イオン水により水洗し、熱風乾燥した。その後、アルミニウムD1缶の耐食性、密着性を前記方法により評価した。

【0053】

表面処理液4の組成

- ・75%りん酸 (H_3PO_4) 138ppm (PQ : 100ppm)
- ・20%フルオロジルコニウム酸 (H_2ZrF_6) 1137ppm (Zr : 100ppm)
- ・20%フッ化水素酸 (HF) 235ppm (F : 170ppm)
- ・水溶性樹脂 (表面処理液1に用いられたものと同じ) 500ppm
- ・pH2.8 (硝酸とアンモニア水により調整)

評価結果を表1に示す。

【0054】実施例5

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、市販のアルミニウムD1缶用りん酸ジルコニウム系表面処理液 (登録商標 アロジン404、日本バーカライジング株式会社製) を35℃に加温して20秒間スプレー処理を行った後、と*

※これに下記表面処理液5を35℃に加温して8秒間スプレー処理を施した。次にこれを実施例1と同様に水道水により水洗し、脱イオン水により水洗し、熱風乾燥した。その後、アルミニウムD1缶の耐食性、密着性を前記方法により評価した。

【0055】

表面処理液5の組成

- ・75%りん酸 (H_3PO_4) 138ppm (PQ : 100ppm)
- ・20%フルオロジルコニウム酸 (H_2ZrF_6) 1137ppm (Zr : 100ppm)
- ・20%フッ化水素酸 (HF) 235ppm (F : 170ppm)
- ・水溶性樹脂 (表面処理液1に用いたものと同じ) 500ppm
- ・pH2.5 (硝酸とアンモニア水により調整)

評価結果を表1に示す。

【0056】実施例6

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、市販のアルミニウムD1缶用りん酸ジルコニウム系表面処理液 (登録商標 アロジン404、日本バーカライジング株式会社製) を35℃に加温して20秒間スプレー処理を施した後、と*

★これに下記表面処理液6を35℃に加温して15秒間スプレー処理を施した。次にこれを実施例1と同様に水道水により水洗し、脱イオン水により水洗し、熱風乾燥した。その後、アルミニウムD1缶の耐食性、密着性を前記方法により評価した。

【0057】

表面処理液6の組成

- ・75%りん酸 (H_3PO_4) 412ppm (PQ : 300ppm)
- ・20%フルオロチタン酸 (H_2TiF_6) 683ppm (Ti : 40ppm)
- ・20%フルオロジルコニウム酸 (H_2ZrF_6) 455ppm (Zr : 40ppm)
- ・20%フッ化水素酸 (HF) 157ppm (F : 80ppm)
- ・水溶性樹脂 500ppm

式(1)において

n=5

x=C, H,

y=CH, N(CH₃, CH₃, OH),

・pH3.0 (硝酸およびアンモニア水により調整)

評価結果を表1に示す。

【0058】実施例7

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、下記組成の表面処

理液7を35℃に加温して15秒間スプレー処理を施し、これに実施例1と同様の水洗、脱イオン水洗、熱風乾燥を施した。その後、アルミニウムD1缶の耐食性、

17

(10)

特開平9-31404

18

密着性を前記方法により評価した。

* * [0058]

表面処理液7の組成

- ・7.5%りん酸 (H_3PO_4) 69ppm (PO_4 : 50ppm)
- ・2.0%フルオロジルコニウム酸 (H_2ZrF_6) 455ppm (Zr : 40ppm)
- ・2.0%フッ化水素酸 (HF) 25ppm (F : 55ppm)
- ・3.0%過酸化水素 (H_2O_2) 966ppm (H_2O_2 : 300ppm)
- ・水溶性樹脂 (表面処理液6に用いられたものと同じ) 500ppm
- ・pH2.5 (硝酸とアンモニア水により調整)

評価結果を表1に示す。

※し、これに実施例1と同様の水洗、脱イオン水洗、熱風

[0060] 実施例8

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、下記組成の表面処

10 乾燥を施した。その後、アルミニウムD1缶の耐食性、

理液8を35℃に加熱して40秒間スプレー処理を施

密着性を前記方法により評価した。

※ [0081]

表面処理液8の組成

- ・7.5%りん酸 (H_3PO_4) 69ppm (PO_4 : 50ppm)
- ・2.0%フルオロジルコニウム酸 (H_2ZrF_6) 455ppm (Zr : 40ppm)
- ・2.0%フッ化水素酸 (HF) 25ppm (F : 55ppm)
- ・水溶性樹脂 (表面処理液6に用いられたものと同じ) 500ppm
- ・pH2.5 (硝酸とアンモニア水により調整)

評価結果を表1に示す。

★し、これに実施例1と同様の水洗、脱イオン水洗、熱風

[0062] 実施例9

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、下記組成の表面処

20 乾燥を施した。その後、アルミニウムD1缶の耐食性、

理液9を40℃に加熱して15秒間スプレー処理を施

密着性を前記方法により評価した。

★ [0063]

表面処理液9の組成

- ・7.5%りん酸 (H_3PO_4) 69ppm (PO_4 : 50ppm)
- ・2.0%フルオロチタン酸 (H_2TiF_6) 683ppm (Ti : 10ppm)
- ・2.0%フッ化水素酸 (HF) 25ppm (F : 55ppm)
- ・ターシャルブチル ヒドロパーオキサイド 500ppm
- ・水溶性樹脂 (表面処理液6に用いられたものと同じ) 500ppm
- ・pH2.5 (硝酸とアンモニア水により調整)

評価結果を表1に示す。

30★し、これに実施例1と同様の水洗、脱イオン水洗、熱風

[0064] 実施例10

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、下記組成の表面処

乾燥を施した。その後、アルミニウムD1缶の耐食性、

理液10を40℃に加熱して40秒間スプレー処理を施

密着性を前記方法により評価した。

[0065]

表面処理液10の組成

- ・7.5%りん酸 (H_3PO_4) 69ppm (PO_4 : 50ppm)
- ・2.0%フルオロチタン酸 (H_2TiF_6) 683ppm (Ti : 40ppm)
- ・2.0%フッ化水素酸 (HF) 25ppm (F : 55ppm)
- ・水溶性樹脂 (表面処理液6に用いられたものと同じ) 500ppm
- ・pH2.5 (硝酸とアンモニア水により調整)

評価結果を表1に示す。

40★し、これに実施例1と同様の水洗、脱イオン水洗、熱風乾燥を

[0068] 実施例11

洗浄処理したアルミニウムD1缶を、40℃に加熱され

施した。その後、アルミニウムD1缶の耐食性、密着性

た下記組成の表面処理液11中に、15秒間浸漬し、

を前記方法により評価した。

[0067]

表面処理液11の組成

- ・7.5%りん酸 (H_3PO_4) 69ppm (PO_4 : 50ppm)
- ・2.0%フルオロジルコニウム酸 (H_2ZrF_6) 455ppm (Zr : 40ppm)
- ・2.0%フッ化水素酸 (HF) 25ppm (F : 55ppm)
- ・3.0%過酸化水素 (H_2O_2) 966ppm (H_2O_2 : 300ppm)
- ・水溶性樹脂 (表面処理液6に用いられたものと同じ) 500ppm
- ・pH2.5 (硝酸とアンモニア水により調整)

(11)

特開平9-31404

19

20

評価結果を表1に示す。

【0068】実施例12

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、40℃に加温された下記組成の表面処理液12による50秒間の浸漬処理*

表面処理液12の組成

・7.5%りん酸 (H_3PO_4)	69ppm (PO_4 : 50ppm)
・2.0%フルオロジルコニウム酸 (H_2ZrF_6)	455ppm (Zr : 40ppm)
・2.0%フッ化水素酸 (HF)	25ppm (F : 55ppm)
・水溶性樹脂 (表面処理液6に用いられたものと同じ)	500ppm
・pH2.5 (硝酸とアンモニア水により調整)	

評価結果を表1に示す。

【0070】実施例13

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、40℃に加温された下記組成の表面処理液13による15秒間の浸漬処理*

表面処理液13の組成

・7.5%りん酸 (H_3PO_4)	69ppm (PO_4 : 50ppm)
・2.0%フルオロジルコニウム酸 (H_2ZrF_6)	455ppm (Zr : 40ppm)
・2.0%フッ化水素酸 (HF)	25ppm (F : 55ppm)
・3.0%過酸化水素 (H_2O_2)	644ppm (H_2O_2 : 200ppm)
・水溶性樹脂 (表面処理液6に用いられたものと同じ)	500ppm
・pH2.5 (硝酸とアンモニア水により調整)	

評価結果を表1に示す。

【0072】実施例14

洗浄処理したアルミニウムD1缶を、40℃に加温された下記組成の表面処理液14中に50秒間浸漬し、これを★

表面処理液14の組成

・7.5%りん酸 (H_3PO_4)	69ppm (PO_4 : 50ppm)
・2.0%フルオロジルコニウム酸 (H_2ZrF_6)	455ppm (Zr : 40ppm)
・2.0%フッ化水素酸 (HF)	25ppm (F : 55ppm)
・水溶性樹脂 (表面処理液6に用いられたものと同じ)	500ppm
・pH2.5 (硝酸とアンモニア水により調整)	

評価結果を表1に示す。

【0074】比較例1

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、市販のアルミニウムD1缶用りん酸ジルコニウム系表面処理液 (登録商標アロジン404、日本パーカライジング株式会社製) を35℃に加温して25秒間スプレー処理を施し、これに実施例1と同様の水洗、脱イオン水洗、熱風乾燥を施し、その後得られたアルミニウムD1缶の耐食性、密着性を前記方法により評価した。評価結果を表1に示す。

【0075】比較例2

表面処理液15の組成

・7.5%りん酸 (H_3PO_4)	69ppm (PO_4 : 50ppm)
・2.0%フルオロジルコニウム酸 (H_2ZrF_6)	455ppm (Zr : 40ppm)
・2.0%フッ化水素酸 (HF)	25ppm (F : 55ppm)
・水溶性樹脂 (表面処理液6に用いられたものと同じ)	500ppm
・pH2.5 (硝酸とアンモニア水により調整)	

評価結果を表1に示す。

【0077】比較例3

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、市販のアルミニウ

★を施し、これに実施例1と同様の水洗、脱イオン水洗、熱風乾燥を施した。その後、アルミニウムD1缶の耐食性、密着性を前記方法により評価した。

【0069】

※を施し、実施例1と同様の水洗、脱イオン水洗、熱風乾燥を施した。その後、アルミニウムD1缶の耐食性、密着性を前記方法により評価した。

【0071】

★に実施例1と同様の水洗、脱イオン水洗、熱風乾燥を施した。その後、アルミニウムD1缶の耐食性、密着性を前記方法により評価した。

【0073】

☆洗浄処理したアルミニウムD1缶に、市販のアルミニウムD1缶用りん酸ジルコニウム系表面処理液 (商標：アロジン404、日本パーカライジング株式会社製) を35℃に加温して25秒間スプレー処理を施し、これに下記組成の表面処理液15を35℃に加温して2秒間スプレー処理を施し、実施例1と同様の水洗、脱イオン水洗、熱風乾燥を施し、その後得られたアルミニウムD1缶の耐食性、密着性を前記方法により評価した。

【0076】

☆

ムD1缶用りん酸ジルコニウム系表面処理液 (商標：アロジン404、日本パーカライジング株式会社製) を35℃に加温して25秒間スプレー処理を施し、これに下

(12)

特開平9-31404

21

22

記組成の表面処理液16を35℃に加熱して120秒間
スプレー処理を施し、実施例1と同様の水洗、脱イオン
水洗、熱風乾燥を施し、その後得られたアルミニウムD*

*1缶の耐食性、密着性を前記方法により評価した。
[0078]

表面処理液16の組成

・7.5%りん酸 (H ₃ PO ₄)	138ppm (PQ : 100ppm)
・2.0%フルオロジルコニウム酸 (H ₂ ZrF ₆)	500ppm (Zr : 44ppm)
・2.0%フッ化水素酸 (HF)	210ppm (F : 40ppm)
・pH3.0 (硝酸とアンモニア水により調整)	

評価結果を表1に示す。

[0078] 比較例4

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、下記組成の表面処
理液17を35℃に加熱して20秒間スプレー処理を施す*

*し実施例1と同様の水洗、脱イオン水洗、熱風乾燥を施
し、その後、得られたアルミニウムD1缶の耐食性、密
着性を前記方法により評価した。
[0080]

表面処理液17の組成

・7.5%りん酸 (H ₃ PO ₄)	138ppm (PQ : 100ppm)
・2.0%フルオロジルコニウム酸 (H ₂ ZrF ₆)	500ppm (Zr : 44ppm)
・2.0%フッ化水素酸 (HF)	236ppm (F : 60ppm)
・水溶性樹脂 (表面処理液8に用いられたものと同じ)	500ppm
・pH0.8 (硝酸により調整)	

評価結果を表1に示す。

[0081] 比較例5

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、前記表面処理液8
を35℃に加熱して1秒間スプレー処理を施し、実施例
1と同様の水洗、脱イオン水洗、熱風乾燥を施した。そ
の後、得られたアルミニウムD1缶の耐食性、密着性を
前記方法により評価した。

[0082] 比較例6

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、リン酸ジルコニウ
ム系表面処理液 (登録商標アロジン404、日本バーカ
ライジング製) を35℃に加熱して2.5秒間スプレー処
理を施した後、特開昭64-85292号公報に開示され
ている表面処理を施した。その後、得られたアルミニ

ウムD1缶の耐食性、塗料密着性および清り性を前記方
法により評価した。

[0083] 比較例7

洗浄処理したアルミニウムD1缶に、リン酸ジルコニウ
ム系表面処理液 (登録商標アロジン404、日本バーカ
ライジング製) を35℃に加熱して2.5秒間スプレー処
理を施した後、特開平4-66871号公報に開示され
ている表面処理を施し、実施例1と同様の水洗、脱イオ
ン水洗、熱風乾燥を行った。その後、得られたアルミニ
ウムD1缶の耐食性、塗料密着性および清り性を前記方
法により評価した。

[0084]

[表1]

(13)

特開平9-31404

23

(表1)

24

	耐食性	耐レトルト性	潤滑性	塗料密着性		付着量 (mg/cm ²)
				1次密着性	2次密着性	
実施例1	○	○	○	剥離なし	剥離なし	Zr: 14
実施例2	○	○	○	剥離なし	剥離なし	Zr: 12
実施例3	○	○	○	剥離なし	剥離なし	Zr: 12 Ti: 9
実施例4	○	○	○	剥離なし	剥離なし	Zr: 14
実施例5	○	○	○	剥離なし	剥離なし	Zr: 14
実施例6	○	○	○	剥離なし	剥離なし	Zr: 13 Ti: 4
実施例7	○	○	○	剥離なし	剥離なし	Zr: 8
実施例8	○	○	○	剥離なし	剥離なし	Zr: 10
実施例9	○	○	○	剥離なし	剥離なし	Ti: 10
実施例10	○	○	○	剥離なし	剥離なし	Ti: 9
実施例11	○	○	○	剥離なし	剥離なし	Zr: 9
実施例12	○	○	○	剥離なし	剥離なし	Zr: 10
実施例13	○	○	○	剥離なし	剥離なし	Zr: 8
実施例14	○	○	○	剥離なし	剥離なし	Zr: 7
比較例1	○	△	×	剥離なし	剥離なし	Zr: 14
比較例2	○	△	×	剥離なし	剥離なし	Zr: 13
比較例3	○	△	×	1部剥離	1部剥離	Zr: 22
比較例4	○	×	×	剥離なし	剥離なし	Zr: 18
比較例5	×	×	×	剥離なし	剥離なし	Zr: 2
比較例6	○	△	○	剥離なし	剥離なし	Zr: 12
比較例7	○	△	○	1部剥離	1部剥離	Zr: 12

【0085】表1の結果より明らかなように本発明の表面処理液および表面処理方法を用いた実施例1～14は、得られた表面皮膜の耐食性、潤滑性および塗料密着性ともに優れていた。一方、本発明の範囲外の表面処理液および表面処理方法を用いた比較例1～4の表面皮膜は、黒変性、レトルト性、滑り性、塗料密着性いずれか1つ以上においても劣っていた。

比較例1：本発明の表面処理液に水溶性樹脂が入っていないため、充分なレトルト性および滑り性が得られなかった。

比較例2：りん酸ジルコニウム系表面処理液（登録商標アロジン404、日本パーカライジング製）をアルミニウム含有金属に接触させた後、水洗を行わずに本発明の表面処理液を形成された表面皮膜上に1秒間接触させたが、アルミニウム含有金属と本発明表面処理液との接触時間が範囲外のため優れたレトルト性および滑り性は、得られなかった。

比較例3：リン酸ジルコニウム系表面処理液（登録商標アロジン404、日本パーカライジング製）をアルミニウム含有金属に2.5秒間接触させた後、水洗を行わず、表面処理液16を2.0秒間接触させた。表面処理液16

は、本発明の水溶性樹脂を含まないため、優れたレトルト性が得られなかった。またアルミニウム含有金属に対するジルコニウムの付着量も過剰なため優れた塗料密着性が得られなかった。

比較例4：本発明の表面処理液のpHが0.8と低く、アルミニウム含有金属表面に対するエッチング効果が過大となり表面皮膜が形成されにくくなり優れた黒変性、レトルト性および滑り性は得られなかった。

比較例5：本発明表面処理液とアルミニウム含有金属との接触時間が1秒と短く充分な表面皮膜が形成されず優れた黒変性、およびレトルト性、滑り性の向上は認められなかった。

比較例6：特開昭64-85282号公報にて開示の表面処理では、滑り性のみを向上させる物であり、レトルト性の向上は認められなかった。

比較例7：特開平4-86671号公報にて開示の表面処理では、優れた塗料の密着性が得られなかった。

【0088】

【発明の効果】上記の説明から明らかなように、本発明に係る表面処理液及び表面処理方法により、塗装前のアルミニウム含有金属材料表面に優れた耐食性と潤滑性及

25

(14)

特開平9-31404

26

び塗料密着性を有する皮膜を形成することができる。また、本発明の表面処理液によりアルミニウムD1缶表面を処理することにより、塗装、印刷前のアルミニウムD1缶の表面に優れた耐食性と塗料密着性を付与することができ、さらに、この缶のコンベアー移送の円滑化も可能になる。従って、本発明のアルミニウム含有金属材料用表面処理液および表面処理方法は、ともに実用上きわめて有用なものである。

*【図面の簡単な説明】

【図1】図1(A)はD1アルミニウム缶の滑り性測定試験機の平面説明図、図1(B)は、上記試験機の正面説明図、図1(C)は、上記試験機の側面説明図。

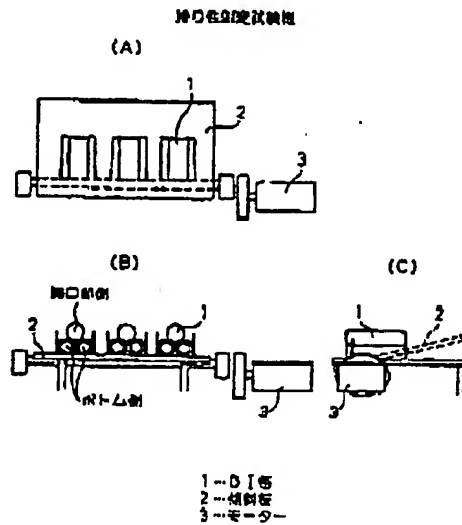
【符号の説明】

1…D1缶

2…傾斜板

3…モーター

【図1】



フロントページの続き

(51)Int. Cl.⁴

// C08G 8/20

識別記号

NBC

庁内整理番号

FI

C08G 8/20

技術表示箇所

NBC